

## Révisions

À un litre de glucosé 5%, on mélange 3 g de chlorure de potassium. Exprimer en  $\text{osm.kg}^{-1}$  l'osmolalité de la solution finale:

*Dans 1L de solution, on a 50g de glucose, soit 0.278 mole de glucose ou 0.28 osmoles (pas de dissociation).*

A : 0,33

B : 0,20

C : 0,28

**D : 0,36**

E : 0,10

*3g de KCl (masse molaire:  $75 \text{ g.mol}^{-1}$ ), soit 0.04 mole de KCl = 0.08 osmole ( $\text{K}^+ + \text{Cl}^-$ : 100% de dissociation).*